PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2005-008793

(43)Date of publication of application: 13.01.2005

(51)Int.Cl.

CO9K 11/80

(21)Application number: 2003-176023

(71)Applicant: NATIONAL INSTITUTE FOR

MATERIALS SCIENCE

(22)Date of filing:

20.06.2003

(72)Inventor:

HIROSAKI NAOTO

MITOMO MAMORU

YAMAMOTO YOSHINOBU

(54) OXYNITRIDE PHOSPHOR

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a silicon oxynitride phosphor exhibiting higher luminance than conventional sialon phosphors.

SOLUTION: The material of the oxynitride phosphor is designed so that it has the compositional formula CaaEubSicAldOeNf (wherein c+d+e+f=28) and that it satisfies all of the conditions (i) $0.1 \le a \le 1$, (ii) $0.01 \le b \le 0.4$, (iii) $c = \{12 - (2a + 3b) \times 1.5\} \times g$, (iv) $d = \{(2a + 3b) \times 1.5\} \times h$, (v) $e=\{(2a+3b)\times 0.5\}\times i$, (vi) $f=\{16-(2a+3b)\times 0.5\}\times j$, (vii) $0.85\le g\le 1.15$, (viii) $0.85\le h\le 1.15$, (ix)

0.85≤i≤1.15, and (x) 0.85≤j≤1.15.

(19) 日本国特許庁(JP)

(12)公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特別2005-8793 (P2005-8793A)

(43) 公開日 平成17年1月13日(2005.1.13)

(51) Int.Cl. 7 CO9K 11/80 F 1

テーマコード(参考)

CO9K 11/80 CQH

4H001

審査請求 有 請求項の数 5 OL (全 9 頁)

(21) 出願番号 (22) 出願日 特顧2003-176023 (P2003-176023)

平成15年6月20日 (2003.6.20)

(71) 出願人 301023238

独立行政法人物質・材料研究機構

茨城県つくば市千現一丁目2番1号

(72) 発明者 広崎尚登

茨城県つくば市千現一丁目2番1号

独立行政法人物質・材料

研究機構内

(72) 発明者 三友 護

茨城県つくば市千現一丁目2番1号

独立行政法人物質・材料

研究機構内

(72) 発明者 山本吉信

茨城県つくば市千現一丁目2番1号

独立行政法人物質・材料

研究機構内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 酸窒化物蛍光体

(57)【要約】 (修正有)

【課題】従来のサイアロン蛍光体よりもさらに高い輝度を示すシリコン酸窒化物蛍光体を 提供する。

【解決手段】酸窒化物蛍光体の材料設計を、組成式 $Ca_aEu_bSi_cAl_dO_eN_f$ (式中、 c+d+e+f=28とする)で示され、 $(i)0.1\le a\le 1$ 、 $(ii)0.01\le b\le 0.4$ 、 $(iii)c=\{12-(2a+3b)\times 1.5\}\times g$ 、 $(iv)d=\{(2a+3b)\times 1.5\}\times h$ 、 $(v)e=\{(2a+3b)\times 0.5\}\times i$ 、 $(vi)f=\{16-(2a+3b)\times 0.5\}\times j$ 、 $(vii)0.85\le g\le 1.15$ 、 $(viii)0.85\le h\le 1.15$ 、 $(ix)0.85\le i\le 1.15$ 、 $(x)0.85\le j\le 1.15$ 、以上の条件を全て満たす組成とすることによって、解決する。

【選択図】

なし

【特許請求の範囲】

【請求項1】

Ca、Eu、Si、Al、O、Nの元素から構成され、組成式Ca。Eub Sic Ala

 $O_a N_f$ (式中、c+d+e+f=28とする) で示され、

0. $1 \le a \le 1 \cdot (i)$

 $0.01 \le b \le 0.4 \cdot (ii)$

 $c = \{12 - (2a+3b) \times 1.5\} \times g \cdot \cdot (i i i)$

 $d = \{(2a+3b) \times 1.5\} \times h \cdot \cdot \cdot \cdot (iv)$

 $e = \{ (2a+3b) \times 0.5 \} \times i \cdot \cdot \cdot \cdot (v)$

 $f = \{16 - (2a+3b) \times 0.5\} \times j \cdot \cdot (vi)$

 $0.85 \le g \le 1.15 \cdots (vii)$

 $0.85 \le h \le 1.15 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (viii)$

 $0.85 \le i \le 1.15 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (ix)$

 $0.85 \le j \le 1.15 \cdot \cdots \cdot (x)$

以上の条件を全て満たす組成であることを特徴とする酸窒化物蛍光体。

【請求項2】

g=h=i=j=1であることを特徴とする請求項1項に記載の酸窒化物蛍光体。

【請求項3】

aおよびbが(a、b)で示される組成平面上で、A点(0.35,0.4)、B点(0.75,0.01)、C点(1,0.01)、D点(1,0.4)で囲まれる四角形内の組成であることを特徴とする1項または2項に記載の酸窒化物蛍光体。

【請求項4】

CabEuを固溶した α -サイアロンを70重量%以上含有することを特徴とする請求項1ないし3のいずれか1項に記載の酸窒化物蛍光体。

【請求項5】

蛍光スペクトルにおいて、最大発光波長が550nm以上600nm以下であり、励起スペクトルにおいて最大励起波長が400nm以上500nm以下であることを特徴とする請求項1ないし4のいずれか1項に記載の酸窒化物蛍光体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、CaとEuを含有するシリコン酸窒化物蛍光体に関する。

[0002]

【従来の技術】

蛍光体は、蛍光表示管(VFD)、フィールドエミッションディスプレイ(FED)、プラズマディスプレイパネル(PDP)、陰極線管(CRT)、白色発光ダイオード(LED)などに用いられている。これらのいずれの用途においても、蛍光体を発光させるためには、蛍光体を励起するためのエネルギーを蛍光体に供給する必要があり、蛍光体は真空紫外線、紫外線、電子線、骨色光などの高いエネルギーを有した励起源により励起されて、可視光線を発する。従って、蛍光体は前記のような励起源に曝された結果、蛍光体の輝度が低下するという問題点があり、従来のケイ酸塩蛍光体、リン酸塩蛍光体、アルミン酸塩蛍光体、硫化物蛍光体などの蛍光体より輝度低下の少ない蛍光体として、サイアロン蛍光体が提案されている。

[0003]

このサイアロン蛍光体の製造方法としては、例えば、窒化ケイ素(Si_3N_4)、窒化アルミニウム(A1N)、酸化ユーロビウム(Eu_2O_3)を所定のモル比となるように混合し、1気圧(0.1MPa)の窒素中において1700での温度で1時間保持してホットプレス手法により焼成して製造する方法が従来から行なわれている(例えば、特許文献 1参照)。しかしながら、さらに高い輝度を示すサイアロン蛍光体が求められていた。

[0004]

【特許文献1】特開2002-363554号公報 【0005】

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、従来のサイアロン蛍光体よりさらに高い輝度を示すシリコン酸窒化物蛍 光体を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、かかる状況下、Ca、Eu、Si、Al、O、Nを含有する蛍光体について鋭意研究を重ねた結果、特定の組成領域範囲を有するものは、従来のCaとEuを含有する α -サイアロン蛍光体よりも高い輝度の黄色発光を有する蛍光体を見出し、この知見を押し進めた結果、以下(1) \sim (5)に記載する構成を講ずることによって特定波長領域で輝度特性に優れた発光現象があることを知見したものである。本発明は、この知見に基づいてなされたものである。

- $0.1 \le a \le 1 \cdot (i)$
- $0.01 \le b \le 0.4 \cdot (i i)$
- $c = \{12 (2a+3b) \times 1.5\} \times g \cdot \cdot (i i i)$
- $d = \{ (2a+3b) \times 1.5 \} \times h \cdot \cdot \cdot \cdot (iv)$
- $e = \{ (2a+3b) \times 0.5 \} \times i \cdot \cdot \cdot \cdot (v)$
- $f = \{16 (2a + 3b) \times 0.5\} \times j \cdot \cdot (vi)$
- $0.85 \leq g \leq 1.15 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (vii)$
- 0.85≦ h ≤1.15·····(viii)
- $0.85 \le i \le 1.15 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (ix)$
- $0.85 \le j \le 1.15 \cdot \cdots \cdot (x)$

以上の条件を全て満たす組成であることを特徴とする酸窒化物蛍光体。

ここに、前記組成式中、a、bは、(i)、(ii)で与えられ、g、h、i、jも(vii)、(viii)、(ix)、(x)によって与えられているので、これらの関係で規定してなるc、d、e、fも自ずと決定される。本発明は、その構成するCa、Eu、Si、Al、O、N成分が、それぞれ前記関係に基づいて規定されてなるa、b、c、d、e、fの値を有したとき、その範囲外の値に比し、前述したように高輝度発光する特有な物性が発現することを見いだしたものである。ここに、g、h、i、jは、 α -サイアロンの一般式、MxSi {12-(m+n)} Al (m+n) OnN(16-n) におけるm=2nの組成からのずれを表しているものである。

- (2) g=h=i=j=1であることを特徴とする前記(1)項に記載の酸窒化物蛍光体。
- (3) aおよびbが(a、b)で示される組成平面上で、A点(0.35、0.4)、B点(0.75、0.01)、C点(1、0.01)、D点(1、0.4)で囲まれる四角形内の組成であることを特徴とする前記(1)項または(2)項に記載の酸窒化物蛍光体。
- (4) CaとEuを固溶した α -サイアロンを70重量%以上含有することを特徴とする前記(1)項ないし(3)項のいずれか1項に記載の酸窒化物蛍光体。
- (5) 蛍光スペクトルにおいて、最大発光波長が550nm以上600nm以下であり、励起スペクトルにおいて最大励起波長が400nm以上500nm以下であることを特徴とする前記(1)ないし(4)のいずれか1項に記載の酸窒化物蛍光体

[0007]

【発明の実施の形態】

以下に本発明を実施例に基づいてについて詳しく説明する。

本発明の蛍光体は、Ca、Eu、Si、Al、O、Nの元素から構成される。その組成は 組成式Ca。EubSicAlaOoNfで示される。組成式とはその物質を構成する原 子数の比であり、a、b、c、d、e、f に任意の数をかけた物も同一の組成である。従って、本発明ではc+d+e+f=28となるようにa、b、c、d、e、f を計算し直したものに対して以下の条件を決める。

[8000]

本発明では、a、b、c、d、e、fの値は、

- $0.1 \le a \le 1$
- $0.01 \le b \le 0.4$
- $c = \{12 (2a+3b) \times 1.5\} \times g$
- $d = \{ (2a+3b) \times 1.5 \} \times h,$
- $e = \{(2a+3b) \times 0.5\} \times i$
- $f = \{16 (2a + 3b) \times 0.5\} \times j$
- $0.85 \le g \le 1.15$
- $0.85 \le h \le 1.15$
- $0.85 \le i \le 1.15$
- $0.85 \le j \le 1.15$
- の条件を全て満たす値から選ばれる。

[0009]

ここに、g、h、i、jは、αーサイアロンの一般式、

 $MxSi\{12-(m+n)\}Al(m+n)OnN(16-n)$ におけるm=2nの組成からのずれを表している。 a値はCaの含有量であり、0.1以上1以下である。 a値が <math>0.1より小さいと安定な α -サイアロンが生成しないため、黄色の発光が得られない。 a値が 1より大きいと α -サイアロン以外の相の量が多くなるため、黄色の発光強度が低下する。

[0010]

b値はEuの含有量であり、0.01以上0.4以下である。b値が0.01より小さいと発光中心となるEuの量が低下するため、黄色の発光強度が低下する。b値が0.4より大きいと安定な α -サイアロンが発生しないため、黄色の発光が得られない。

[0011]

c値はSiの含有量であり、c={12-(2a+3b)×1.5}×g

ただし、 $0.85 \le g \le 1.15$ で示される量である。好ましくは、g=1が良い。 c 値がこの範囲よりずれると、黄色の発光強度が低下する。

[0012]

d値はA1の含有量であり、d={(2a+3b)×1.5}×h

ただし、0.85≦ h ≦1.15で示される量である。好ましくは、h=1が良い。 d値がこの範囲よりずれると、黄色の発光強度が低下する。

[0013]

e値はOの含有量であり、 $e = \{(2a+3b) \times 0.5\} \times i$

ただし、 $0.85 \le i \le 1.15$ で示される量である。好ましくは、i=1が良い。

e値がこの範囲よりずれると、黄色の発光強度が低下する。

[0014]

f値はNの含有量であり、 $f = \{16-(2a+3b)\times 0.5\} \times j$

ただし、 $0.85 \le j \le 1.15$ で示される量である。好ましくは、j=1が良い。 j値がこの範囲よりずれると、黄色の発光強度が低下する。

[0015]

以上の組成範囲で黄色の発光を示す蛍光体が得られるが、好ましくは、a および b が (a 、b) で示される組成平面上で、A 点(0 . 3 5、0 . 4) 、B 点(0 . 7 5、0 . 0 1)、C 点(1 、0 . 0 1)、D 点(1 、0 . 4)で囲まれる四角形の内の組成となるように選ぶといっそう発光強度が高い蛍光体が得られる。

g=h=i=j=1におけるこの組成範囲を図1に示す。

これは、特開2002-363554号公報において高輝度が得られると報告されている

組成と異なる。

[0016]

本発明では以上の組成範囲を持つCa、Eu、Si、Al、O、Nから構成される物質で有れば結晶の種類を特に規定しないが、好ましくは α -サイアロンが黄色の発光が得られる点で良い。この場合、 α -サイアロンを70重量%以上含有と黄色の輝度が高くなる。この場合の材料の蛍光スペクトルは、最大発光波長が550nm以上600nm以下であり、励起スペクトルにおいて最大励起波長が400nm以上500nm以下となり、青色 LEDと組み合わせた白色LED用の蛍光体の用途に適した特性を持つ。最大発光波長がこの範囲以外ではこの用途には適さず、最大励起波長がこの範囲以外では輝度が低下する

[0017]

本発明の製造方法により得られる酸窒化物蛍光体は、従来のサイアロン蛍光体より高い輝度を示し、励起源に曝された場合の蛍光体の輝度の低下が少ないので、VFD、FED、PDP、CRT、白色LEDなどに好適に有するサイアロン蛍光体である。

[0018]

【実施例】

次に本発明を以下に示す実施例によってさらに詳しく説明するが、これはあくまでも本発明を容易に理解するための一助として開示したものであって、本発明は、これらの実施例に限定されるものではない。

実施例1:

組成式Cao. 75 Euo. 25 Sis. 625 Als. 375 O1. 125 N14. 8 75 で示される化合物を得るべく、平均粒径0.5 μm、酸素含有量0.93重量%、α 型含有量92%の窒化ケイ素粉末と窒化アルミニウム粉末と炭酸カルシウムと酸化ユーロ ピウムとを、各々61.04重量%、20.94重量%、11.36重量%、6.66重 量%となるように秤量し、n-ヘキサンを用いて湿式ボールミルにより2時間混合した。 ロータリーエバボレータによりn-ヘキサンを除去し、得られた混合物を、金型を用いて 20Mpaの圧力を加えて成形し、直径12nm、厚さ5nmの成形体とした。この成形 体を窒化ホウ素製のるつぼに入れて黒鉛抵抗加熱方式の電気炉にセットした。焼成の操作 は、まず、拡散ポンプにより焼成雰囲気を真空とし、室温から800℃まで毎時500℃ の速度で加熱し、800℃で純度が99.9体積%の窒素を導入して圧力を1MPaとし 、毎500℃で2000℃まで昇温し、2000℃で2時間保持して行った。焼成後、得 られたものをメノウの乳鉢を用いて粉砕し、得られた粉末のX線回折パターンを調べた結 果 α-サイアロン以外の結晶相は観察されず、この粉末はα-サイアロンであることが わかった。この粉末に、波長365nmの光を発するランプで照射した結果、黄色に発光 することを確認した。この粉末の発光スペクトル(図2)および励起スペクトル(図3) 蛍光分光光度計を用いて測定した結果、この粉末は467nmに励起スペクトルのピーク があり467nmの青色光励起による発光スペクトルにおいて、569nmの黄色光にピ ークがある蛍光体であることが分かった。ピークの発光強度は、298カウントであった 。なおカウント値は測定装置や条件によって変化するため単位は任意単位である。すなわ ち、同一条件で測定した本実施例および比較例内でしか比較できない。

[0019]

実施例2~9;

表1に示す組成の他は実施例1と同様の手法で酸窒化物粉末を作成したところ、表2中、 実施例2~9に示すように黄色の輝度が高い蛍光体が得られた。

[0020]

比較例10~13;

表1に示す組成の他は実施例1と同様の手法で酸窒化物粉末を作成したところ、表2中、 比較例10~13に示すように黄色の輝度は低かった。以上得られた組成と特性の関係を 表1、表2に纏めて示す。

[0021]

【表1】

			45	(日内田)				原料混合組成	組成 (%)	
			WHAT.	(M - M)						
	Ca	Ē	ij	A	0	z	Si3N4	NA	CaCO3	Eu203
	ate	b価	c值	每	動 ●	锤				
田塔堡1	0.750	0.250	8.625	3.375	1.125	14.875	61.0	20.9	11.4	6.7
出格室の	0.625	0.250	9.000	3.000	1.000	15.000	64.7	18.9	9.6	8.9
田格包3	0.875	0.250	8.250	3.750	1.250	14.750	57.5	22.9	13.1	9.9
新校园	0.500	0.333	9.000	3.000	1.000	15.000	64.5	18.8	7.7	9.0
お存むで	0.625	0.333	8.625	3.375	1.125	14.875	8.09	20.9	9.4	8.9
H 特金C	0.750	0.083	9.375	2.625	0.875	15.125	0.69	16.9	11.8	2.3
田林堡7	0.875	0.083	9.000	3.000	1.000	15.000	65.1	19.0	13.6	2.3
お花色の	0.375	0.250	9.750	2.250	0.750	15.250	72.4	14.7	0.9	7.0
大きなな	0.375	0.333	9.375	2.625	0.875	15.125	68.3	16.8	5.8	9.1
工数数十	<u> </u>	0.250	10.875	1.125	0.375	15.625	85.0	7.7	0:0	7.4
干核盘1.1	↓_	0.500	8.250	3.750	1.250	14.750	56.9	22.7	7.4	13.0
干楼盘10	1	0.500	7.500	4.500	1.500	14.500	50.2	26.4	10.8	12.6
开数每13	<u> </u>	0.500	6.750	5.250	1.750	14.250	43.9	29.9	13.9	12.2
11×11	1								i	

【0022】 【表2】

		発光スペクトル	ペクトル	励起スペクトル	かル
	構成相	最強液長	発光強度	最強波長	励起強度
		(nn)		(nn)	
東落金1	ø	569	298	467	297
実施例2	Ø	569	243	467	245
財務 603	ø	568	228	449	228
肿核短4	ø	571	270	466	270
研核保5	Ø	571	198	467	199
耐箱 塗6	ø	570	220	460	210
审特例7	α	570	220	460	220
米格例8	Ø	570	192	467	192
実施例9	Ø	570	166	467	166
比較處10	$UK > \alpha \cdot \beta$	490	400	340	380
比較例11	α >UK	497	251	273	297
比較例12	¤ >∪K	473	333	339	326
比較例13	a > UK	472	394	270	330
としてくだって					

[0023]

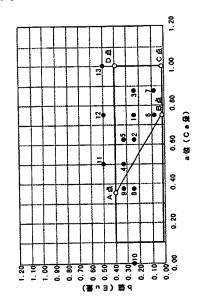
【発明の効果】

本発明によって得られたサイアロン蛍光体は、従来のサイアロン蛍光体よりも高い輝度を示し、励起源に曝された場合の材料劣化や、蛍光体の輝度の低下が少ないので、VFD、FED、PDP、CRT、白色LEDなどにおいて好適であり、この種産業分野は勿論、それ以外の分野に対しても、新規な有用性のある材料を提供した意義は緩々述べるまでもなく大きいし、産業の発展に大いに寄与することが期待される。

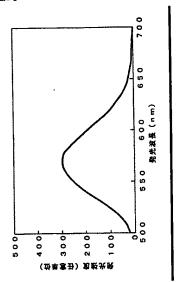
【図面の簡単な説明】

- 【図1】E u 含有 a 型サイアロンの組成図
- 【図2】E u含有α型サイアロン(実施例1)の蛍光スペクトル
- 【図3】Eu含有α型サイアロン (実施例1)の励起スペクトル

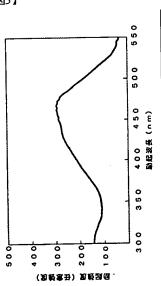
【図1】



【図2】



【図3】



Fターム(参考) 4H001 CA02 XA07 XA08 XA13 XA14 XA20 XA63 YA63